

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-156208  
 (43)Date of publication of application : 06.06.2000

(51)Int.CI.

H01M 2/06  
 H01M 2/02  
 H01M 2/34  
 H01M 10/40

(21)Application number : 10-328512  
 (22)Date of filing : 18.11.1998

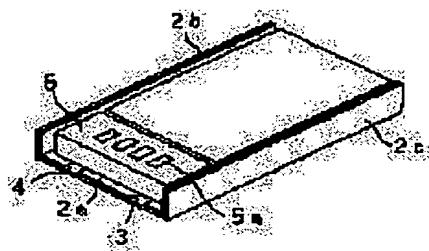
(71)Applicant : SONY CORP  
 (72)Inventor : HATASAWA TAKENOBU  
 HATTA KAZUTO  
 HARA TOMITARO  
 ONO TAKASHI  
 WATANABE KOJI

## (54) NONAQUEOUS ELECTROLYTE BATTERY

## (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To enhance volume efficiency, improve shock resistance and a heat radiation characteristic, and also extend a charge-discharge cycle life and improve productivity in manufacturing a battery by mounting a control circuit of a battery to a thermally-welded part of an armoring material to which deep-drawing is applied for forming a space for receiving a battery element.

SOLUTION: A control circuit 5 is held on a thermally-welded part 2a of an armoring material and stabilized against vibration and shock. A space for mounting the control circuit 5 is effectively created by using the armoring material wherein a space capable of receiving a battery element is previously formed, for instance, by deep-drawing, so that the space can be utilized more effectively. Welded parts 2b, 2c are kept in a folded form by utilizing plastic deformation in themselves, for instance, the plastic deformation of metal foil constituting the armoring material without bonding them with an adhesive or the like. Thereby, a surface area is kept large, so that heat radiation capability can be improved and a cycle characteristic can also be improved.



BEST AVAILABLE COPY

## LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 24.09.2004  
 [Date of sending the examiner's decision of rejection]  
 [Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]  
 [Date of final disposal for application]  
 [Patent number]  
 [Date of registration]  
 [Number of appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-156208

(P2000-156208A)

(43)公開日 平成12年6月6日(2000.6.6)

(51)Int.Cl.<sup>7</sup>

H 01 M 2/06  
2/02  
2/34  
10/40

識別記号

F I

H 01 M 2/06  
2/02  
2/34  
10/40

テーマコード(参考)

K 5 H 011  
K 5 H 022  
Z 5 H 029  
Z  
B

審査請求 未請求 請求項の数17 O L (全 9 頁)

(21)出願番号

特願平10-328512

(22)出願日

平成10年11月18日(1998.11.18)

(71)出願人 000002185

ソニー株式会社

東京都品川区北品川6丁目7番35号

(72)発明者 崎沢 剛信

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ  
ー株式会社内

(72)発明者 八田 一人

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ  
ー株式会社内

(74)代理人 100067736

弁理士 小池 晃 (外2名)

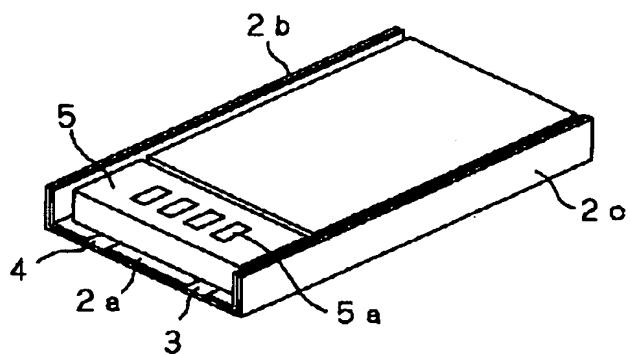
最終頁に続く

(54)【発明の名称】 非水電解質電池

(57)【要約】

【課題】 体積エネルギー密度を向上し、耐衝撃性、放熱特性、生産性を改善する。

【解決手段】 ラミネートフィルムからなる外装材に電池素子を収容し、熱溶着により封入する。電池素子を構成する各電極と導通される電極端子リードは、熱溶着部に挟まれて外装材の外部に露出する。外装材の熱溶着部には、電池の制御回路を搭載する。外装材の熱溶着部に電池の制御回路を搭載することで、電池寸法内の電池素子が存在しないスペースが有効利用され、体積効率が大幅に向上する。



## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ラミネートフィルムからなる外装材に電池素子が収容され、熱溶着により封入されるとともに、上記電池素子を構成する各電極と導通される電極端子リードが熱溶着部に挟まれて外装材の外部に露出されてなる非水電解質電池において、

上記外装材の熱溶着部に電池の制御回路が搭載されていることを特徴とする非水電解質電池。

【請求項2】 上記外装材は、上記電池素子を収容する空間を形成するための深絞り成形が施されていることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項3】 外形形状が矩形状であり、その4辺のうち上記電極端子リードが引き出される1辺に対応する熱溶着部に上記制御回路が搭載されていることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項4】 他の辺に対応する熱溶着部が電池の厚さ以下の幅となるように折り曲げられ、外装材の側面に沿って折り畳まれていることを特徴とする請求項3記載の非水電解質電池。

【請求項5】 他の辺が、上記上記電極端子リードが引き出される辺と直交する2辺であることを特徴とする請求項4記載の非水電解質電池。

【請求項6】 上記折り畳みにより上記制御回路が搭載される熱溶着部の両端部分が立ち上がり形成され、上記制御回路を収容する空間を構成していることを特徴とする請求項5記載の非水電解質電池。

【請求項7】 上記他の辺に対応する熱溶着部は、外装材の塑性変形によって折り畳み状態が保たれていることを特徴とする請求項4記載の非水電解質電池。

【請求項8】 上記他の辺に対応する熱溶着部は、曲率を持って折り畳まれていることを特徴とする請求項4記載の非水電解質電池。

【請求項9】 上記他の辺に対応する熱溶着部は、線材を介して折り畳まれていることを特徴とする請求項8記載の非水電解質電池。

【請求項10】 上記電極端子リードは、上記熱溶着部側に折り返され制御回路と接続されていることを特徴とする請求項3記載の非水電解質電池。

【請求項11】 上記制御回路がフレキシブルプリント基板上に形成され、このフレキシブルプリント基板に設けられた端子部が上記電極端子リードと接続されていることを特徴とする請求項3記載の非水電解質電池。

【請求項12】 上記電池素子を構成する電解質が、マトリクス高分子及びリチウム塩を含むゲル電解質又は固体電解質であることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項13】 上記電池素子を構成する負極は、リチウムをドープ、脱ドープし得る材料を含む負極であることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項14】 上記リチウムをドープ、脱ドープし得

る材料が炭素材料であることを特徴とする請求項13記載の非水電解質電池。

【請求項15】 上記電池素子を構成する正極は、リチウムと遷移金属の複合酸化物を含む正極であることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項16】 二次電池であることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項17】 上記電池素子が外装材及び制御回路とともに容器内に収容されてなり、制御回路の端子が上記容器に設けられた開口部を介して外部に臨んでいることを特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、ラミネートフィルムからなる外装材に電池素子を収容してなる非水電解質電池に関するものであり、特に、ゲル電解質電池、固体電解質電池等における体積エネルギー密度の改良に関するものである。

## 【0002】

20 【従来の技術】 近年、カメラ一体型VTR、携帯電話、携帯用コンピューター等のポータブル電子機器が多く登場し、その小型軽量化が図られている。そしてこれらの電子機器のポータブル電源として、電池、特に二次電池、なかでも非水電解質二次電池（いわゆるリチウムイオン電池）について、薄型や折り曲げ可能な電池の研究開発が活発に進められている。

【0003】 このような形状自在な電池の電解質として固体化した電解液の研究は盛んであり、特に可塑剤を含んだ固体電解質であるゲル状の電解質や高分子にリチウム塩を溶かし込んだ高分子固体電解質が注目を浴びている。

【0004】 一方で、こうした電池の薄型軽量というメリットを生かすべく、プラスチックフィルムやプラスチックフィルムと金属を張り合わせたいわゆるラミネートフィルムを用いて封入するタイプの電池が種々検討されている。

## 【0005】

【発明が解決しようとする課題】 ところで、例えば二次電池の場合、充放電を制御するための制御回路を電池周辺に配置する必要があり、この充放電制御回路を搭載しつつも体積効率を向上させるような構造が要求される。

【0006】 また、上記構造の電池では、制御回路を含めて電池全体が耐衝撃性を有すること、ラミネートフィルムからなる電池外寸法で体積エネルギー密度を定義したときの効率を高くすること、放熱特性を向上させて電池実使用時の性能に関する項目である充放電サイクル寿命を向上させること等、電池特性を多面的に検討することが要求されている。

【0007】 そこで、本発明は、かかる従来の実情に鑑みて提案されたものであり、制御回路を搭載しながら

も、体積効率の高い非水電解質電池を提供することを目的とする。

【0008】また、本発明は、耐衝撃性や放熱特性に優れるとともに、電池実使用時の性能に関する項目である充放電サイクル寿命が長い非水電解質電池を提供することを目的とする。

【0009】さらに、本発明は、生産性に優れた非水電解質電池を提供することを目的とする。

#### 【0010】

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するために、本発明は、ラミネートフィルムからなる外装材に電池素子が収容され、熱溶着により封入されるとともに、上記電池素子を構成する各電極と導通される電極端子リードが熱溶着部に挟まれて外装材の外部に露出されてなる非水電解質電池において、上記外装材の熱溶着部に電池の制御回路が搭載されていることを特徴とするものである。

【0011】外装材の熱溶着部に電池の制御回路を搭載することで、電池寸法内の電池素子が存在しないスペースが有効利用され、体積効率が大幅に向上する。

【0012】以上が本発明の基本的な考え方であるが、さらに、本発明においては、電池の制御回路も含めた電池外寸での体積エネルギー密度を高くし、優れた耐衝撃性を得るため、電極端子リードがラミネートフィルムに挟持され熱溶着される部分以外の熱溶着部を、電池の厚み（電池寸法の最短長を電池の厚みと定義する。）以下の幅になるように1回以上折り曲げて電池側端部に折り畳み、厚み方向の電池外寸がなるべく短くなるように考慮し、この折り畳み部で制御回路を含めた電池全体が保護されるようにしている。

【0013】また、電池としての放熱性を良くするために、電池側端部に折り畳まれている上記折り畳み部を接着せずに折り畳むことで表面積を大きくしている。

【0014】耐衝撃性を向上させるために、さらには、上記折り畳み部を電池側端部に折り畳む際に、曲率を持って折り畳んでいる。

#### 【0015】

【発明の実施の形態】以下、本発明を適用した非水電解質電池の構成について、図面を参照しながら説明する。

【0016】本発明の非水電解質電池（いわゆるリチウムイオン二次電池）は、例えば固体電解質電池、またはゲル状電解質電池であり、図1及び図2に示すように、正極活性質層と負極活性質層との間に固体電解質、またはゲル状電解質を配設してなる電池素子1をラミネートフィルムよりなる外装材2に収容し、周囲を熱溶着することにより封入されてなるものである。外形形状は、ほぼ矩形である。

【0017】上記電池素子1には、電池素子1を構成する負極と電気的に接続される負極端子リード3、及び正極と電気的に接続される正極端子リード4が設けられて

おり、これら負極端子リード3、正極端子リード4は、外装材2の外方へと引き出されている。

【0018】これら負極端子リード3、正極端子リード4は、正負極のそれぞれの集電体に接合されており、その材質としては、正極端子リード4は高電位で溶解しないもの、例えばアルミニウム、チタン、あるいはこれらの合金等が挙げられる。負極端子リード3には、銅、ニッケル、またはこれらの合金を用いることができる。

【0019】ここで、リチウムイオン二次電池は、電池10本体と制御回路がいわゆる化粧ケースにパックされてはじめて最終製品としての電池になる。

【0020】この際、限られたスペース内を有効利用してより多くの電池素子を投入し、より体積効率を上げることで高性能化することが望まれる。

【0021】扁平型の電池をラミネートフィルムにパックした電池では、その封止部をどのように処理するかが、この体積効率を大きく左右する。特に同じ容量の電池であれば、いかに薄く仕上げるかが重要で、例えば厚さ3mmの電池において100μm厚くなることは体積効率が3%悪くなることを、厚さ0.5mmの電池において100μm厚くなることは体積効率が20%悪くなることを意味する。

【0022】また、端子リードの取り出し方向としては、例えば特開平10-208710号公報に記載されるように、電池素子集電体の面を利用してラミネートフィルムの熱溶着部ではない部分から取り出す構造が示されているが、制御回路との接続を考えた場合、制御回路との接続配線が電池厚み方向に存在してしまうため、電池本体と制御回路が化粧ケースにパックされて最終製品30の電池となった場合、却って体積効率の悪い電池になってしまう。

【0023】そこで、図1及び図2に示すように、ラミネートフィルムの熱溶着部2aで負極端子リード3、正極端子リード4を挟持し、ここから取り出すようにする。

【0024】そして、ここに生じる電池素子1の存在しないスペースに、制御回路5を搭載する。こうすることで、単に電池素子1と制御回路5が電気的に接続されるばかりか、制御回路5は外装材2の熱溶着部2a上に保持され、振動や衝撃に対して安定になる。

【0025】このとき、外装材2として、電池素子1を収容しうる空間を予め例えば深絞り成形により形成したものを使いれば、制御回路5を搭載するスペースを有効に生み出して、より有効なスペース利用することが可能になる。

【0026】また、端子リードが取り出される方向以外の外装材2の熱溶着部の処理であるが、上記端子リードが取り出される熱溶着部2aと直交する2辺に対応する熱溶着部2b、2cを電池の厚み以下の幅となるように501回以上折り曲げ、これを電池側端部に折り畳んで、厚

み方向の電池外寸が短くなるように考慮し、この折り畳み部、すなわち熱溶着部2b, 2cで制御回路5を含めた電池が保護されるようにしている。

【0027】このように熱溶着部2b, 2cを電池側端部に折り畳み、厚み方向の電池外寸が短くなるようにすることで、体積効率が大幅に向かう。例えば、厚さ3.3mmの電池素子の場合に約5%、厚さ0.5mmの電池素子の場合に約25%もの体積効率の差が生じる。

【0028】また、この折り畳まれた熱溶着部2b, 2cは、外部からの衝撃に対して制御回路5を側面から保護する働きも有している。したがって、上記構成することで、電池の制御回路も含めた電池外寸での体積エネルギー密度が高く、優れた耐衝撃性を有する電池が得られる。

【0029】以上が本発明を適用した非水電解質電池の基本的な構造であるが、その構造をより明確なものとするため、制御回路5を搭載するための手順について図3及び図4に示す。

【0030】制御回路5を搭載するためには、先ず、図3に示すように熱溶着部2b, 2cを電池側端部に折り畳む。そして、図4に示すように、負極端子リード3、正極端子リード4を熱溶着部2a上に折り返した後、この上に制御回路5を固定する。これにより、制御回路5と負極端子リード3、正極端子リード4とが電気的に接続され、上記構造の電池が得られる。

【0031】上記構造の電池は、さらに化粧ケースのような容器に入れられ、最終製品とされるが、制御回路5の接続端子5aが容器に設けられた開口部を介して外部に臨むようにすれば、外部回路との接続が可能である。

【0032】なお、上記熱溶着部2b, 2cは、接着剤等で接着せずに、自身の有する塑性変形、例えば外装材2を構成する金属箔の塑性変形を利用して、折り畳み状態を維持するようにすることが望ましい。これにより、表面積が大きい状態に保たれ、放熱性が良く、サイクル特性の良い電池が得られる。

【0033】また、上記熱溶着部2b, 2cの幅が電池の厚みよりも大きい場合には、図5に示すように1度折り返してから折り畳むようにしてもよい。あるいは、電池の厚さが非常に薄い場合には、図6に示すように、熱溶着部2b, 2cを蛇腹状に複数回折り返すようにしてもよい。

【0034】上記熱溶着部2b, 2cの折り畳みに際しては、ある程度の曲率を持って折り畳んだ方が好ましく、これにより、曲率がほとんど無い状態で折り畳んだものと比較して、例えば電池を落下させた場合に、ラミネートフィルムよりなる外装材2の損傷による密閉性の破壊を低減することができる。

【0035】この場合、曲率半径が0.025mm以下では、実際に曲率を持たせた効果が現れ難い。曲率半径

が1mm以上では体積効率のロスが大きい。好ましくは、0.05mm~0.5mmである。曲率半径が0.05mm以上であれば、機械で折り曲げることが可能であり、線材を挟んで折り畳む等、各種の方法が簡便に利用できる。曲率半径0.5mm以上で折り畳むと、面方向からの衝撃を効果的に吸収するのが困難になる。

【0036】ところで、上記熱溶着部2b, 2cは、図7及び図8に示すように、底面側に折り畳むことも可能である。これも本発明の実施の形態の一つであるが、この場合には、若干体積効率が悪くなることは先に述べた通りである。

【0037】かかる構成の場合、制御回路5を端子部封止エリアに収めるために、制御回路5の基板サイズはできるだけ小さくする必要がある。そこで、制御回路5に両面基板を使用し、基板の裏側にランドを設け電池との接続を図るようにすることが好ましい。

【0038】また、電池の端子を直接制御回路5の基板に半田付けすることも可能であるが、電池の封止部である熱溶着部2aに熱が加わるとダメージが生ずるため、

20 予め制御回路5の基板に端子を接続しておき、端子同士を抵抗溶接や超音波溶接等の熱影響の少ない手法によって接続することで、かかるダメージを抑えることができる。したがって、制御回路5の端子は、図9に示すように、別途形成した端子板6を制御回路5に貼り付け、これを負極端子リード3、正極端子リード4と重ね合わせるようにも良いし、制御回路5自体を端子8が形成されたプリント配線基板7上に形成し、このプリント配線基板7を半分に折り曲げることで端子8が負極端子リード3、正極端子リード4と重ね合わせられるようにしても良い。

【0039】この端子の処理であるが、そのままでは電池の外形が大きくなってしまうので折り曲げて処理したいところであるが、底面側に折り返すことにより熱溶着部2b, 2cの段差を利用でき、電池総厚を低く抑えることができる。

【0040】一方、上記電池素子1であるが、例えば固体電解質電池、またはゲル状電解質電池を考えた場合、高分子固体電解質に使用する高分子材料としては、シリコンゲル、アクリルゲル、アクリロニトリルゲル、ポリ40 フォスファゼン変成ポリマー、ポリエチレンオキサイド、ポリプロピレンオキサイド、及びこれらの複合ポリマーや架橋ポリマー、変成ポリマー等、もしくはフッ素系ポリマーとして、例えばポリ(ビニリデンフルオロライド)やポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)、ポリ(ビニリデンフルオロライド-co-テトラフルオロエチレン)、ポリ(ビニリデンフルオロライド-co-トリフルオロエチレン)などおよびこれらの混合物が各種使用できるが、勿論、これらに限定されるものではない。

50 【0041】正極活性物質層または負極活性物質層に積層さ

れている固体電解質、またはゲル状電解質は、高分子化合物と電解質塩と溶媒、(ゲル電解質の場合は、さらに可塑剤)からなる溶液を正極活物質層または負極活物質層に含浸させ、溶媒を除去し固体化したものである。正極活物質層または負極活物質層に積層された固体電解質、またはゲル状電解質は、その一部が正極活物質層または負極活物質層に含浸されて固体化されている。架橋系の場合は、その後、光または熱で架橋して固体化される。

【0042】ゲル状電解質は、リチウム塩を含む可塑剤と2重量%以上～30重量%以下のマトリクス高分子からなる。このとき、エステル類、エーテル類、炭酸エステル類などを単独または可塑剤の一成分として用いることができる。

【0043】ゲル状電解質を調整するにあたり、このような炭酸エステル類をゲル化するマトリクス高分子としては、ゲル状電解質を構成するのに使用されている種々の高分子が利用できるが、酸化還元安定性から、たとえばポリ(ビニリデンフルオロライド)やポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)などのフッ素系高分子を用いることが望ましい。

【0044】高分子固体電解質は、リチウム塩とそれを溶解する高分子化合物からなり、高分子化合物としては、ポリ(エチレンオキサイド)や同架橋体などのエーテル系高分子、ポリ(メタクリレート)エステル系、アクリレート系、ポリ(ビニリデンフルオロライド)やポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)などのフッ素系高分子などを単独、または混合して用いることができるが、酸化還元安定性から、たとえばポリ(ビニリデンフルオロライド)やポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)などのフッ素系高分子を用いることが望ましい。

【0045】このようなゲル状電解質または高分子固体電解質に含有させるリチウム塩として通常の電池電解液に用いられるリチウム塩を使用することができ、リチウム化合物(塩)としては、例えば以下のものが挙げられるが、これらに限定されるものではない。

【0046】たとえば、塩化リチウム臭化リチウム、ヨウ化リチウム、塩素酸リチウム、過塩素酸リチウム、臭素酸リチウム、ヨウ素酸リチウム、硝酸リチウム、テトラフルオロほう酸リチウム、ヘキサフルオロリン酸リチウム、酢酸リチウム、ビス(トリフルオロメタンスルfonyル)イミドリチウム、Li<sub>x</sub>AsF<sub>6</sub>、Li<sub>x</sub>CF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>、Li<sub>x</sub>C(SO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>)<sub>3</sub>、Li<sub>x</sub>AlCl<sub>4</sub>、Li<sub>x</sub>SiF<sub>6</sub>等を挙げることができる。

【0047】これらリチウム化合物は単独で用いても複数を混合して用いても良いが、これらの中でLi<sub>x</sub>PF<sub>6</sub>、Li<sub>x</sub>BF<sub>4</sub>が酸化安定性の点から望ましい。

【0048】リチウム塩を溶解する濃度として、ゲル状電解質なら、可塑剤中に0.1～3.0モルで実施でき

るが、好ましくは0.5から2.0モル/リットルで用いることができる。

【0049】本発明の電池は、上記のようなゲル状電解質もしくは固体電解質を使用する以外は、従来のリチウムイオン電池と同様に構成することができる。

【0050】すなわち、リチウムイオン電池を構成する場合の負極材料としては、リチウムをドープ、脱ドープできる材料を使用することができる。このような負極の構成材料、たとえば難黒鉛化炭素系材料や黒鉛系材料の炭素材料を使用することができる。より具体的には、熱分解炭素類、コークス類(ピッチコークス、ニードルコークス、石油コークス)、黒鉛類、ガラス状炭素類、有機高分子化合物焼成体(フェノール樹脂、フラン樹脂等を適当な温度で焼成し炭素化したもの)、炭素繊維、活性炭等の炭素材料を使用することができる。このほか、リチウムをドープ、脱ドープできる材料としては、ポリアセチレン、ポリピロール等の高分子やSnO<sub>2</sub>等の酸化物を使用することもできる。このような材料から負極を形成するに際しては、公知の接着剤等を添加することができる。

【0051】正極は、目的とする電池の種類に応じて、金属酸化物、金属硫化物または特定の高分子を正極活物質として用いて構成することができる。たとえばリチウムイオン電池を構成する場合、正極活物質としては、Ti<sub>x</sub>S<sub>2</sub>、Mo<sub>x</sub>S<sub>2</sub>、Nb<sub>x</sub>Se<sub>2</sub>、V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>等のリチウムを含有しない金属硫化物あるいは酸化物や、Li<sub>x</sub>MO<sub>2</sub>(式中Mは一種以上の遷移金属を表し、xは電池の充放電状態によって異なり、通常0.05以上1.10以下である。)を主体とするリチウム複合酸化物等を使用することができる。このリチウム複合酸化物を構成する遷移金属Mとしては、Co、Ni、Mn等が好ましい。このようなリチウム複合酸化物の具体例としてはLi<sub>x</sub>CoO<sub>2</sub>、Li<sub>x</sub>NiO<sub>2</sub>、Li<sub>x</sub>Ni<sub>y</sub>Co<sub>1-y</sub>O<sub>2</sub>(式中、0 < y < 1である。)、Li<sub>x</sub>Mn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>等を挙げることができる。これらリチウム複合酸化物は、高電圧を発生でき、エネルギー密度的に的に優れた正極活物質となる。正極には、これらの正極活物質の複数種を併せて使用してもよい。また、以上のような正極活物質を使用して正極を形成するに際して、公知の導電剤や接着剤等を添加することができる。

【0052】上記電池素子1の構造としては、固体電解質を挟んで正極、負極を交互に積層した積み重ね型、正極及び負極を固体電解質を挟んで重ね合わせ、これを巻き取った巻き取り型、正極及び負極を固体電解質を挟んで重ね合わせ、これを交互に折りたたんだ折り畳み型等を挙げることができ、任意に選定することができる。

【0053】本発明は、一次電池、二次電池のいずれにも適用可能であるが、特に非水電解液二次電池へ適用することで、大きな効果を得ることができる。

50 【0054】

【実施例】次に、本発明を適用した具体的な実施例及び比較例について、実験結果に基づいて説明する。

【0055】サンプル電池の作製方法、及び評価方法は下記の通りである。

【0056】サンプル電池の作製

先ず、負極を次のように作製した。

【0057】粉碎した黒鉛粉末90重量部と、結着剤としてポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)10重量部とを混合して負極合剤を調製し、さらにこれをN-メチル-2-ピロリドンに分散させスラリー状とした。そして、このスラリーを負極集電体である厚さ10μmの帯状銅箔の片面に均一に塗布し、乾燥後、ロールプレス機で圧縮成形し、負極を作製した。

【0058】一方、正極を次のように作製した。

【0059】正極活物質(LiCoO<sub>2</sub>)を得るためには、炭酸リチウムと炭酸コバルトを0.5モル対1モルの比率で混合し、空気中、900℃で5時間焼成した。次に、得られたLiCoO<sub>2</sub>91重量部、導電剤として黒鉛6重量部、結着剤としてポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)10重量部とを混合して正極合剤を調製し、さらにこれをN-メチル-2-ピロリドンに分散させスラリー状とした。そして、このスラリーを正極集電体である厚さ20μmの帯状アルミニウム箔の片面に均一に塗布し、乾燥した後、ロールプレス機で圧縮成形し、正極を作製した。

【0060】さらに、ゲル状電解質を次のようにして得た。

【0061】負極、正極上に炭酸エチレン(EC)42.5重量部、炭酸プロピレン(PC)42.5重量部、LiPF<sub>6</sub>15重量部からなる可塑剤30重量部に、重量平均分子量M<sub>w</sub>60万のポリ(ビニリデンフルオロライド-co-ヘキサフルオロプロピレン)10重量部、そして炭酸ジエチル60重量部を混合溶解させた溶液を均一に塗布し、含浸させ、常温で8時間放置し、炭酸ジメチルを気化、除去しゲル状電解質を得た。

【0062】ゲル状電解質を塗布した負極、及び正極をゲル状電解質側をあわせ、圧着することで面積3.3cm×5.2cm、厚さ0.3mmで容量50mA·hの平板型ゲル状電解質電池、及び面積3.3cm×5.2cm、厚さ3.3mmで容量550mA·hの平板型ゲル状電解質電池を作製した。

【0063】極板の活物質層が塗工されていない部分(正極はアルミ箔、負極は銅箔)上にアルミニウムからなる正極端子リード及びニッケルからなる負極端子リード

ドを溶接した後、ラミネートフィルムからなる封入体に挿入し、200℃、10秒の条件でシール機によりシール幅5mmで熱融着し、試験電池とした。

【0064】各サンプルの構成は以下の通りである。

【0065】サンプル1: 熱溶着部2b, 2cを波状に電池側端部に折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.4cmとなった。厚みは3.5mmである。

【0066】サンプル2: 熱溶着部2b, 2cを内側に巻いて電池側端部に折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.4cmとなった。厚みは3.5mmである。

【0067】サンプル3: 熱溶着部2b, 2cを巻いて折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.82cmとなった。厚みは0.5mmである。

【0068】サンプル4: 熱溶着部2b, 2cを蛇腹状に折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.72cmとなった。厚みは0.5mmである。

【0069】サンプル5: 電池の構成はサンプル1と同様である。ただし、熱溶着部2b, 2cを折り疊む際に曲率を付けなかった。

【0070】サンプル6: 電池の構成はサンプル1と同様である。ただし、折り疊んだ熱溶着部2b, 2cを接着した。

【0071】サンプル7: 熱溶着部2b, 2cを底面側に折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.32cmとなった。厚みは0.7mmである。

【0072】サンプル8: 熱溶着部2b, 2cを底面側に折り疊んだ。その結果、3.3cm方向の寸法が3.32cmとなった。厚みは3.7mmである。

【0073】サンプル9: 外装材に深絞り加工を施していないものを用い、他はサンプル1と同様の構成とした。3.3cm方向の寸法は3.4cm、厚みは3.

5mmであるが、制御回路を含めて考慮すると、この部分が突出して いるために厚みが5mmとなる。

【0074】サンプル10: 熱溶着部2aに制御回路を搭載せず、制御回路が端子リードの外側に突出して取り付けられている。

【0075】なお、各サンプルに用いた制御回路の外形寸法は、3.2mm×5mm×3mmである。

【0076】これら各サンプルの構成上の特徴を表1にまとめて示す。

【0077】

【表1】

	制御回路の搭載の有無		深絞り加工の有無		熱溶着部の折り畳み方向		熱溶着部の接着の有無		熱溶着部を折り畳む時の曲率の有無	
	有	無	有	無	側端部	底面	有	無	有	無
サンプル 1	○		○		○		○		○(0.1r)	
サンプル 2	○		○		○		○		○(0.1r)	
サンプル 3	○		○		○		○		○(0.1r)	
サンプル 4	○		○		○		○		○(0.1r)	
サンプル 5	○		○		○		○			○
サンプル 6	○		○		○			○	○(0.1r)	
サンプル 7	○		○			○	○		○(0.1r)	
サンプル 8	○		○			○	○		○(0.1r)	
サンプル 9	○			○	○		○		○(0.1r)	
サンプル 10		○	○		○		○		○(0.1r)	

## 【0078】評価

各サンプルの評価項目は、次の通りである。

【0079】1. 各サンプルについて、理論容量の5時間率(1/5C)にて初充放電後、理論容量の2時間率(1/2C)にて充電し、放電したときの容量と平均放電電圧をもって、ラミネートフィルムにパックされて制御回路を搭載したものが外装する直方体体積で体積エネルギー密度を算出した。

【0080】2. 各サンプルについて、理論容量の2時間率放電(1/2C)において50℃環境下で500回

の充放電サイクル試験を行い、放電容量の維持率を測定した。

【0081】3. 各サンプルについて、2mの高さから50回の落下試験を実施した後、70℃、相対湿度90%の恒温恒湿槽に入れ、720時間後にカールフィッシャー法による水分測定を行った。

20 【0082】結果を表2に示す。

## 【0083】

## 【表2】

	体積エネルギー密度(Wh/l)	放電容量維持率(%)	水分濃度(ppm)
サンプル 1	280	92	3
サンプル 2	280	90	3
サンプル 3	159	93	2
サンプル 4	163	90	5
サンプル 5	280	90	12
サンプル 6	280	80	5
サンプル 7	130	90	3
サンプル 8	271	89	2
サンプル 9	208	91	3
サンプル 10	263	92	2

【0084】表2からも明らかなように、熱溶着部を曲率をもって電池側端部に折り畳んだサンプル1～4は、良好な体積エネルギー密度を有し、耐衝撃性も良好で、水分の侵入も極めて少なく、良好なサイクル特性を示すことが確認された。

【0085】これに対して、熱溶着部を曲率を付けないで折り畳んだサンプル5では、耐衝撃性が不十分で、ラミネートフィルムで形成されるコーナー部の損傷のせいか水分の侵入で有意差が確認された。

【0086】熱溶着部を接着したサンプル6では、放熱特性がサイクル特性に与える影響が確認された。

【0087】サンプル1、2とサンプル7との対比、及びサンプル3、4とサンプル6との対比から、電極端子リードがラミネートフィルムに挟持され熱溶着される部分以外の熱溶着部を電池の厚み以下の幅となるように折り曲げ電池側端部に折り畳むことによる体積エネルギー

密度に与える効果が確認された。

【0088】さらに、サンプル1、2とサンプル9、10との対比からは、電池を収容する空間が形成されたラミネートフィルムを用い、端子部に生じる空間に制御回路を搭載することによる効果が確認された。

40 【0089】

【発明の効果】以上の説明からも明らかなように、本発明によれば、体積エネルギー密度が良好で、制御回路を含め電池全体に耐衝撃性が付与されており、また放熱特性が向上されていて充放電サイクル寿命が長く、生産性に優れた非水電解質電池を提供することが可能である。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明が適用された非水電解質電池の一構成例を示す概略斜視図である。

【図2】本発明が適用された非水電解質電池の一構成例50を示す概略断面図である。

【図3】熱溶着部の折り畳み工程を示す概略斜視図である。

【図4】電極端子リードの折り返し工程を示す概略斜視図である。

【図5】熱溶着部の折り畳み状態の一例を示す概略斜視図である。

【図6】熱溶着部の折り畳み状態の他の例を示す概略斜視図である。

【図7】本発明が適用された非水電解質電池の他の例を

示す概略斜視図である。

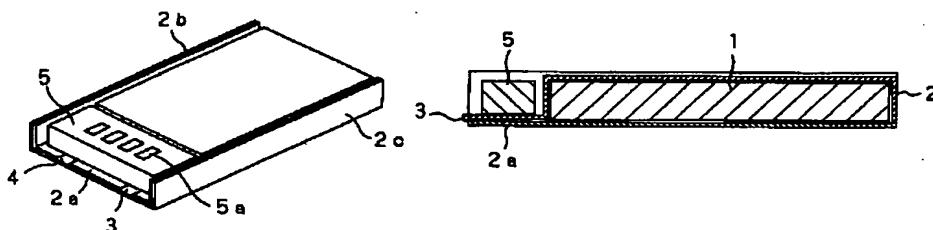
【図8】本発明が適用された非水電解質電池の他の例を示す概略正面図である。

【図9】制御回路における端子の形成例を示す分解斜視図である。

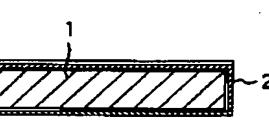
【符号の説明】

1 電池素子、2 外装材、2a, 2b, 2c 熱溶着部、3 負極端子リード、4 正極端子リード、5 制御回路

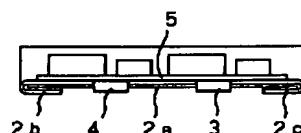
【図1】



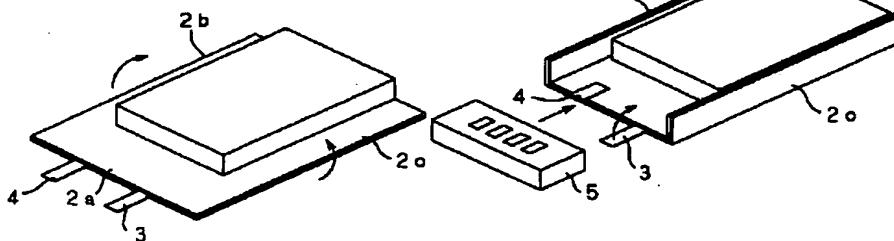
【図2】



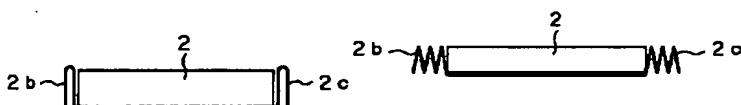
【図8】



【図3】



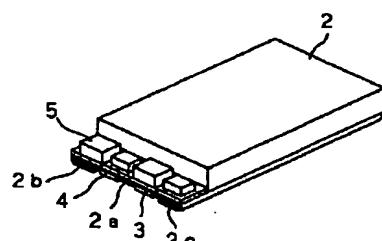
【図5】



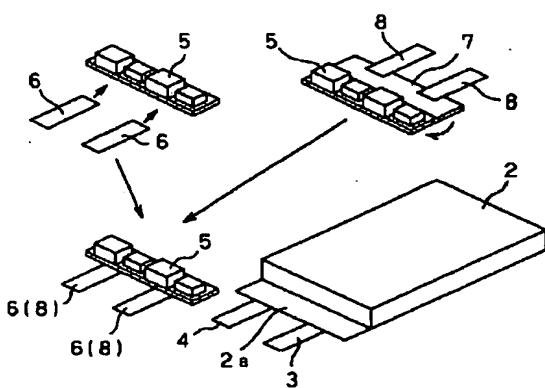
【図6】

【図4】

【図7】



【図9】



フロントページの続き

(72)発明者 原 富太郎  
東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ  
一株式会社内  
(72)発明者 小野 高志  
福島県郡山市日和田町高倉字下杉下1-1  
ソニー・エナジー・テック株式会社内  
(72)発明者 渡邊 晃司  
福島県郡山市日和田町高倉字下杉下1-1  
ソニー・エナジー・テック株式会社内

F ターム(参考) 5H011 AA07 CC02 CC06 CC10 DD06  
DD13 EE04 FF04  
5H022 AA09 CC02 CC09 KK01 KK04  
5H029 AJ00 AJ12 AJ14 AK02 AK03  
AK05 AK16 AL06 AL07 AL08  
AL16 AM00 AM03 AM05 AM07  
AM16 BJ04 BJ27 CJ03 DJ02  
DJ05 EJ12 EJ14 HJ12